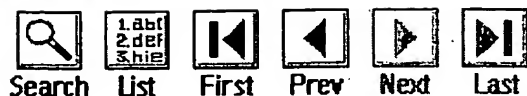


[HOME](#) [PATENTWEB](#) [TRADEMARKWEB](#) [WHAT'S NEW](#) [PRODUCTS&SERVICES](#) [ABOUT MICROPATENT](#)

MicroPatent's Patent Index Database: Record 6 of 6 [Individual Record of JP2001114887A]

[Order This Patent](#) [Family Member\(s\)](#)JP2001114887A ☐ 20010424 [FullText](#)

Title: (ENG) POLYESTER RESIN

Abstract: (ENG)

PROBLEM TO BE SOLVED: To obtain a polyester resin obtained by using a titanium compound excellent in environmental safeguard as a polycondensation catalyst, having properties capable of being deactivated by a heating treatment in water, as a result, having good melt stability and hardly staining the mold because of reducing the increase of a cyclic oligomer after the molding.

SOLUTION: This polyester resin capable of being produced by polymerizing an aromatic dicarboxylic acid and ethylene glycol as essential components in the presence of a titanium compound in a proportion of 0.002-1.0 mol per 1 t polyester resin expressed in terms of titanium atom (Ti) satisfies the inequality: $(\eta_3 - \eta_1) / (\eta_2 - \eta_1) < 0.90$ [η_1 is an intrinsic viscosity of the polyester resin; η_2 is an intrinsic viscosity of the polyester resin after heat-treating the resin with the intrinsic viscosity η_1 in nitrogen gas flow at 210°C for 10 h; and η_3 is the intrinsic viscosity of the polyester resin after heat-treating the polyester resin having the intrinsic viscosity η_1 and treated in water at 95°C for 4 h, in nitrogen gas flow at 210°C for 10 h].

Application Number: JP 2000237894 A

Application (Filing) Date: 20000807

Priority Data: JP 22611499 19990810 A X; JP 2000237894 20000807 A X;

Inventor(s): FUJIMORI YOSHITAKA ; NUKII MASAHIRO

Assignee/Applicant/Grantee: MITSUBISHI CHEM CORP

Original IPC (1-7): C08G06385

Other Abstracts for This Document: CHEMABS134(22)311875F; DERABS C2001-491518

Patents Citing This One (2):

→ US7049041B2

20060523 SANYO CHEMICAL IND LTD JP
Resin for toner binder and toner composition

→ WO2003073171A1

20030904 SANYO CHEMICAL IND LTD JP; KISHIKI HIROSHI JP; KATO TOMOHISA JP; TAKASE NAOKI JP; YAMADA SYUJI JP; SAKURAI YOKO JP
TONER BINDERS

Copyright © 2002, MicroPatent, LLC. The contents of this page are the property of MicroPatent LLC including without limitation all text, html, asp, javascript and xml. All rights herein are reserved to the owner and this page cannot be reproduced without the express permission of the owner.

【物件名】

刊行物 2

刊行物 2

(19) 日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報 (A)

(11) 特許出願公開番号

特開2001-114887

(P2001-114887A)

(43) 公開日 平成13年4月24日 (2001.4.24)

(51) Int.Cl.

C08G 63/85

識別記号

ZAB

FI

C08G 63/85

キーワード(参考)

ZAB

審査請求 未請求 請求項の数 7 O/L (全 10 頁)

(21) 出願番号 特願2000-237894(P2000-237894)

(22) 出願日 平成12年8月7日 (2000.8.7)

(31) 優先権主張番号 特願平11-226114

(32) 優先日 平成11年8月10日 (1999.8.10)

(33) 優先権主張国 日本 (JP)

(71) 出願人 000005968

三菱化学株式会社

東京都千代田区丸の内二丁目5番2号

(72) 発明者 藤森 義啓

三重県四日市市東邦町1番地 三菱化学株
式会社四日市事業所内

(72) 発明者 抜井 正博

三重県四日市市東邦町1番地 三菱化学株
式会社四日市事業所内

(74) 代理人 100103997

弁理士 長谷川 曜司

(54) 【発明の名称】 ポリエステル樹脂

(57) 【要約】

【課題】 環境安全性に優れるチタン化合物を重縮合触媒とし、かつ、水中加熱処理により触媒が失活する性質を有し、そのため溶融熱安定性が良好となると共に、成形後の環状低量体増加を低減できるため成型時の金型汚れが少ないポリエステル樹脂を提供する。

【解決手段】 主成分として芳香族ジカルボン酸とエチレングリコールとを、触媒としてチタン化合物をチタン原子 (Ti) としてポリエステル樹脂1トン当たり0.002~1.0モルの存在下で重合することにより製造することができるポリエステル樹脂であって、該ポリエステル樹脂の固有粘度が η_1 で、固有粘度 η_1 の樹脂を窒素ガス流通下210℃、10時間加熱処理したポリエステル樹脂の固有粘度を η_2 、別途、固有粘度 η_1 の樹脂を95℃の水中加熱処理を4時間行った後に窒素ガス流通下210℃、10時間加熱処理したポリエステル樹脂の固有粘度を η_3 とした場合、 η_1 、 η_2 及び η_3 が $(\eta_3 - \eta_1) / (\eta_2 - \eta_1) < 0.90$ を満たすポリエステル樹脂。

【添付書類】



(2)

特開2001-114887

【特許請求の範囲】

【請求項1】 芳香族ジカルボン酸またはそのエステル形成性誘導体を主成分とするジカルボン酸成分とエチレングリコールを主成分とするジオール成分とを、触媒としてチタン化合物をチタン原子 (Ti) としてポリエステル樹脂1トン当たり0.002~1.0モルの存在下で重合することにより、製造することができるポリエステル樹脂であって、該ポリエステル樹脂の固有粘度が

$$(\eta_3 - \eta_1) / (\eta_2 - \eta_1) < 0.90 \quad \cdots \text{式1}$$

【請求項2】 ポリエステル樹脂1トン当たり、チタン原子 (Ti) が0.002~0.5モル、リン原子 (P) が0.02~4モル、チタン原子 (Ti) 及びリン原子 (P) 以外の金属原子 (M) が0.04~5モル含まれることを特徴とする請求項1に記載のポリエステル樹脂。

【請求項3】 チタン原子 (Ti) 及びリン原子 (P) 以外の金属原子が、アルカリ金属、アルカリ土類金属及びマンガンから選択される少なくとも1種であることを特徴とする請求項1または2に記載のポリエステル樹脂。

【請求項4】 ポリエステル樹脂1トン当たりのアルカリ金属、アルカリ土類金属及びマンガンから選択される少なくとも1種の金属原子の合計の含有量M' (モル) と、チタン原子の含有量Ti (モル) とが、式2を満たすことを特徴とする請求項1または2に記載のポリエステル樹脂。

【数2】

$$2.5 \leq M' / Ti \leq 250 \quad \cdots \text{式2}$$

【請求項5】 ポリエステル樹脂1トン当たり、チタン原子 (Ti) が0.002~0.06モル、リン原子 (P) が0.02~1モル、マグネシウム原子 (Mg) が0.2~2モル含まれることを特徴とする請求項3または4に記載のポリエステル樹脂。

【請求項6】 固有粘度が0.100~1.500dl/g、ハンター色座標b値が3未満であることを特徴とする請求項1ないし5のいずれか1項に記載のポリエステル樹脂。

【請求項7】 芳香族ジカルボン酸が、テレフタル酸または2,6-ナフタレンジカルボン酸であることを特徴とする請求項1ないし6のいずれか1項に記載のポリエステル樹脂。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明の属する技術分野】 本発明は、各種包装容器、フィルム、繊維等に幅広く供されるポリエチレンテレフタレート等のポリエステル樹脂に関するものであって、詳細には、環境安全性に優れたチタンを重縮合触媒元素とし、かつ、水中熱処理により触媒失活する性質を有し、そのため優れた熔融熱安定性を有すると共に成形時の現状低量体増加を低減でき、ボトル等の成形に好適に使用

1 で、固有粘度 η_1 の樹脂を窒素ガス流通下210℃、10時間加熱処理したポリエステル樹脂の固有粘度を η_2 、別途、固有粘度 η_1 の樹脂を95℃の水中加熱処理を4時間行った後に窒素ガス流通下210℃、10時間加熱処理したポリエステル樹脂の固有粘度を η_3 とした場合、 η_1 、 η_2 及び η_3 が式1を満たすことを特徴とするポリエステル樹脂。

【数1】

10 できるポリエステル樹脂に関する。

【0002】

【従来の技術】 ポリエチレンテレフタレート等のポリエステル樹脂は、機械的強度、化学的安定性、ガスバリア性、衛生性などに優れ、また比較的安価な軽量であるために、各種包装容器、フィルム、繊維等として幅広く用いられている。このようなポリエステル樹脂としては、従来、主としてアンチモン化合物またはゲルマニウム化合物を重縮合触媒として重合したポリエステル樹脂が用いられてきた。

20 【0003】 しかしながら、重縮合触媒としてアンチモン化合物を使用して重合したポリエステル樹脂は、例えば、成形して飲食品容器として用いられた場合、樹脂中に残存したアンチモンが、高温下において容器から溶出して内容飲食品に僅かながら移行する等の問題が懸念されており、その代替が望まれていた。またゲルマニウム化合物を使用して重合したポリエステル樹脂は、水中で加熱処理することにより触媒失活し、成形時のポリエステル樹脂の現状低量体の副成を防止することができるため、成形金型等の汚染が減少できることが知られているが、ゲルマニウム化合物は埋蔵量が僅かであるため、その代替として使用可能な触媒も望まれていた。

30 【0004】 他方、重縮合触媒としてアンチモン化合物またはゲルマニウム化合物を使用しないポリエステル樹脂として、チタン化合物を使用したポリエステル樹脂が提案されている（特開平8-73581号等参照）。しかしながら、これら提案されているチタン化合物を使用したポリエステル樹脂では、加熱再熔融後の色調変化が大きく、また、熔融熱安定性が悪く、得られた成形品の色調が黄みがかつたものであり、製品として使用するには、不十分なものであり、また、ポリエステル樹脂を水中で加熱処理を行っても成形した際のポリエステル樹脂現状低量体の副成を防止することができないという問題点があった。

【0005】

【発明が解決しようとする課題】 本発明は、上記問題に鑑みてなされたものであって、環境安全性に優れたチタン化合物を重縮合触媒とし、かつ、水中加熱処理により触媒が失活する性質を有し、そのため熔融熱安定性が良好となるとともに、成形後の現状低量体増加を低減できるため、成形時の金型汚れが少ないポリエステル樹脂を

(3)

特開2001-114587

提供することを目的とする。

【0006】

【課題を解決するための手段】本発明は、芳香族ジカルボン酸またはそのエステル形成性誘導体を主成分とするジカルボン酸成分とエチレングリコールを主成分とするジオール成分とを、触媒としてチタン化合物をチタン原子(Ti)としてポリエステル樹脂1トン当たり0.002~1.0モルの存在下で重合することにより、製造することができるポリエステル樹脂であって、該ポリエ

$$(\eta_3 - \eta_1) / (\eta_2 - \eta_1) < 0.90 \quad \cdots \text{式1}$$

【0008】

【発明の実施の形態】以下に本発明を詳細に説明する。本発明のポリエステル樹脂は、原料として芳香族ジカルボン酸またはそのエステル形成性誘導体を主成分とするジカルボン酸成分とエチレングリコールを主成分とするジオール成分とからなる。

【0009】芳香族ジカルボン酸又はそのエステル形成性誘導体の具体的な例としては、テレフタル酸、2,6-ナフタレンジカルボン酸、イソフタル酸、オルトフタル酸、シクロヘキサジカルボン酸、ジプロモイソフタル酸、スルホイソフタル酸ナトリウム、ピフェニルジカルボン酸、ピフェニルエーテルジカルボン酸、ピフェニルスルホンジカルボン酸、ピフェニルケトンジカルボン酸、ピフェノキシエタンジカルボン酸及びピフェニルジエチルジカルボン酸等の芳香族ジカルボン酸、また、これらの芳香族ジカルボン酸の炭素数1~4程度のアルキルエステル、例えばジメチルテレフタレート、2,6-ナフタレンジカルボン酸ジメチルエステルなどやハロゲン化合物が挙げられる。

【0010】更に、これらの芳香族ジカルボン酸またはそのエステル形成性誘導体の他に、アジピン酸、セバシン酸、コハク酸、グルタル酸、ピペリン酸、スベリン酸、アゼライン酸、ウンデカンジカルボン酸及びドデカンジカルボン酸等の脂肪族ジカルボン酸、また、これらの脂肪族ジカルボン酸の炭素数1~4程度のアルキルエステルやハロゲン化合物が使用でき、例えばジメチルテレフタレート、ナフタレンジカルボン酸ジメチルエステル等が挙げられる。

【0011】エチレングリコール以外のジオール成分としては、例えば、トリメチレングリコール、テトラメチレングリコール、ペンタメチレングリコール、ヘキサメチレングリコール、オクタメチレングリコール、デカメチレングリコール、プロピレングリコール、ジエチレングリコール、ポリエチレングリコール及びポリオキシテトラメチレングリコール等の脂肪族グリコールが挙げられる。

【0012】また、これらの脂肪族グリコールの他に、1,4-シクロヘキサジメタノール、2,5-ノルボルネンジメタノール等の脂環式グリコール、ネオペンチルグリコール、2-ブチル-2-エチル-1,3-プロ

ピロリン酸等の分岐型脂肪族グリコール、キシリレングリコール等の芳香族グリコール、2,2-ビス(4-ヒドロキシフェニル)プロパンのエチレンオキシド付加物及びプロピレンオキシド付加物等が使用できる。

【0013】更に、上記の原料の他に、本発明の効果を

【数3】

【0014】本発明のポリエステル樹脂は、重合触媒としてチタン化合物の存在下で重合を行う。チタン化合物としては、テトラ-*n*-プロピルチタネート、テトライソプロピルチタネート、テトラ-*n*-ブチルチタネート、テトラ-*i*-ブチルチタネート、テトラフェニルチタネート、テトラシクロヘキシルチタネート、テトラペンジルチタネート、テトラ-*n*-ブチルチタネートテトラマー、酢酸チタン、シュウ酸チタン、シュウ酸チタン酸カリウム、シュウ酸チタン酸ナトリウム、チタン酸カリウム、チタン酸ナトリウム、チタン酸-水酸化アルミニウム混合物、塩化チタン、塩化チタン-塩化アルミニウム混合物、シュウ化チタン、フッ化チタン、六フッ化チタン酸カリウム、六フッ化チタン酸コバルト、六フッ化チタン酸マンガン、六フッ化チタン酸アンモニウム、六フッ化チタン酸マンガン及びチタンアセチルアセトナート、などが挙げられる。これらは特に限定されないが、テトラ-*n*-プロピルチタネート、テトライソプロピルチタネート、テトラ-*n*-ブチルチタネート、酢酸チタン、及び酢酸チタン酸カリウムが好ましい。

【0015】チタン化合物の含有量は、ポリエステル樹脂1トン当たりのチタン原子(Ti)が0.002~1.0モルとなるように、チタン化合物を添加する。チタン原子の含有量が0.002モル未満だと十分な重合速度が得られず、また1.0モルを超えると得られたポリエステル樹脂の色相及び熔融安定性に悪影響を及ぼすので好ましくない。好ましい含有量は、0.002~

40

50

(4)

特開2001-114887

0.5モル、より好ましくは0.002~0.2モル、更に好ましくは0.002~0.06モルである。

【0016】本発明のポリエステル樹脂は次のような物性を有する樹脂である。即ち、本発明のポリエステル樹脂の固有粘度が η_1 で、固有粘度 η_1 の樹脂を窒素ガス流通下210℃、10時間加熱処理したポリエステル樹脂の固有粘度を η_2 、別途、固有粘度 η_1 の樹脂を95

$$(\eta_3 - \eta_1) / (\eta_2 - \eta_1) < 0.90 \quad \cdots \text{式1}$$

固有粘度 η_1 、固有粘度 η_2 及び固有粘度 η_3 との関係が $(\eta_3 - \eta_1) / (\eta_2 - \eta_1) < 0.90$ であるということは、水中加熱処理を行うことにより重合速度が小さくなることを示しており、水中加熱処理により触媒が失活していることを示している。本発明のポリエステル樹脂は、水中加熱処理により触媒が失活するため、成形する際に熱を加えた場合でも樹脂の溶融熱安定性が良好なため、得られる成型品の色調が良好であり、また成型時の現状低量体の副成が抑えられるため、金型汚れを少なくすることができるのである。本発明では、触媒の失活を低量的に表すための一つの指標として、 $(\eta_3 - \eta_1) / (\eta_2 - \eta_1)$ を規定しており、 $(\eta_3 - \eta_1) / (\eta_2 - \eta_1)$ の値は、好ましくは0.60未満、更に好ましくは0.40未満である。

【0018】上記のような性質を有するポリエステル樹脂は、チタン化合物を重合触媒として使用して、その他触媒や助剤を使用したり、これらの添加順序等の重合条件を選択して重合することにより製造することができる。具体的な一例としては、チタン化合物の他にリン化合物とチタン原子及びリン原子以外の他の金属化合物とを、適量併用して使用することにより製造することができる。

【0019】リン化合物としては、亜リン酸や次亜リン酸、そしてこれらのエステル類（例えば、ジエチルホスファイト、トリフェニルホスファイト、トリسدデシルホスファイト及びトリスノニルデシルホスファイトなど）や、これらのリチウム、ナトリウム及びカリウム等の金属塩等の3価のリン化合物が挙げられる。また、正リン酸やポリリン酸、そしてトリメチルホスフェート、トリエチルホスフェート、トリ-n-ブチルホスフェート、トリオクチルホスフェート、トリフェニルホスフェート、トリクレジルホスフェート、トリス（トリエチレングリコール）ホスフェート、エチルジエチルホスホアセテート、メチルアシッドホスフェート、エチルアシッドホスフェート、イソプロピルアシッドホスフェート、ブチルアシッドホスフェート、ジブチルホスフェート、モノブチルホスフェート、ジオクチルホスフェート及びトリエチレングリコールアシッドホスフェートなどのエステル類等の5価のリン化合物が挙げられる。

【0020】これらの内、亜リン酸、正リン酸、エチルアシッドホスフェート、トリス（トリエチレングリコール）ホスフェート、トリエチレングリコールアシッドホ

ツの水に水中加熱処理を4時間行った後に窒素ガス流通下210℃、10時間加熱処理したポリエステル樹脂の固有粘度を η_3 とした場合、 η_1 、 η_2 及び η_3 が式1を満たすものである。

【0017】

【数4】

スフェート及びエチルジエチルホスホアセテートが好ましく、また重合系内の異物生成抑制や色相の観点から、エチルアシッドホスフェート、トリス（トリエチレングリコール）ホスフェート、トリエチレングリコールアシッドホスフェート及びエチルジエチルホスホアセテートが特に好ましい。

【0021】リン化合物の使用量は、ポリエステル樹脂1トン当たりにリン原子の含有量が、0.02~4モル、好ましくは0.02~2モル、さらに好ましくは0.02~1モルであるように使用する。リン化合物の使用量により、得られるポリエステル樹脂の色調、溶融熱安定性、重合速度や水処理による失活の程度（ $(\eta_3 - \eta_1) / (\eta_2 - \eta_1)$ ）の調整ができる。

【0022】また、チタン原子及びリン原子以外の他の金属化合物の金属原子としては、例えば、リチウム、ナトリウム及びカリウムなどのアルカリ金属、マグネシウム及びカルシウムなどのアルカリ土類金属、ジルコニウム、ハフニウム、鉄、亜鉛、アルミニウム、マンガン、コバルト、ゲルマニウム及びアンチモン等が挙げられる。そのうちアルカリ金属、アルカリ土類金属及びマンガが好ましく、なかでも、マグネシウムが特に好ましい。

【0023】これら金属は、酸化物、水酸化物、アルコキシド、酢酸塩、酢酸塩及びハロゲン化物といった、エチレングリコールなどのグリコール類や水に可溶な金属化合物として、また溶液として使用するのが好ましい。具体的な例としては、酢酸マグネシウム、水酸化マグネシウム、炭酸マグネシウム、酸化マグネシウム、マグネシウムアルコキシド、酢酸マンガン、水酸化マンガン、酸化マンガン、酢酸コバルト、蟻酸コバルト、ステアリン酸コバルト、シュウ化コバルト、炭酸コバルト、コバルトアセチルアセトナート、塩化ジルコニウム、二塩化ジルコニウム、酸化ジルコニウム、炭酸ジルコニウム、酢酸ジルコニウム、硫酸ジルコニウム、ジルコニウムブトキシド、酸化ハフニウム、塩化鉄、硫酸鉄、酸化亜鉛、酢酸亜鉛、塩化アルミニウム、酸化アルミニウム、炭酸アルミニウム、酢酸アルミニウム、硫酸アルミニウム、アルミニウムブトキシド、アルミニウムプロポキシド、二酸化アンチモン、酢酸アンチモン、アンチモンエチレングリコキシド、二酸化ゲルマニウム、水酸化ゲルマニウム及び酢酸ゲルマニウムなどが挙げられる。

【0024】チタン原子及びリン原子以外の他の金属化

(5)

特開2001-114887

合物の使用量としては、ポリエステル樹脂1トン当たり、金属原子の含有量が0.04~5モルが好ましい。チタン原子及びリン原子以外の他の金属原子の使用量により、重合速度、色相、水処理による失活の程度、熔融熱安定性、環状低量体の副成量の調節ができる。チタン原子及びリン原子以外の他の金属化合物の金属原子がマグネシウムの場合、ポリエステル樹脂1トン当たり、マグネシウム原子の含有量が0.1~3モルが好ましく、0.2~2モルがより好ましく、更に0.4~1モルが好ましい。

【0025】なお、前記のうち、コバルト、ゲルマニウム及びアンチモンを使用する場合に限っては、コバルトの場合は、0.34モル/トン以下、好ましくは0.17モル/トン以下、更に好ましくは0.09モル/トン以下の少量使用することとし、また、ゲルマニウムの場合は、0.42モル/トン以下、好ましくは、0.28モル/トン以下、更に好ましくは、0.14モル/トン以下で、更にアンチモンの場合は、0.84モル/トン以下、好ましくは、0.42モル/トン以下、更に好ましくは、0.21モル/トン以下の使用にとどめることとする。

【0026】また、チタン原子及びリン原子以外の他の金属原子が、アルカリ金属、アルカリ土類金属及びマンガから選択される少なくとも1種の金属原子の場合、これら金属原子のポリエステル樹脂1トン当たりの合計の含有量 M' (モル)とチタン原子の含有量 $T1$ (モル)との比率 $M'/T1$ が2.5~250であることが好ましい。より好ましくは、3.5~150、更に好ましくは5~30、特に好ましくは10~15である。

【0027】 $M'/T1$ が2.5~250をはずれると、水中加熱処理による触媒の失活の度合いが低い傾向にある。本発明のポリエステル樹脂は、従来公知の、原料スラリー調製、エステル化法またはエステル交換及び熔融重合による方法で製造することができる。エステル化法は、例えばテレフタル酸、エチレングリコールその他の共重合モノマーを用いて、加圧下で直接エステル化反応を行い、ポリエステルの低量体を得る。エステル化法は、エステル交換触媒が不要なため、ポリエステル樹脂の色相及び熔融熱安定性等に悪影響を及ぼさず好ましい。また、ジカルボン酸のかわりにジカルボン酸のエステル誘導体、例えばジメチルテレフタレート为原料としてエステル交換反応を行うことにより、ポリエステルの低量体を得ても良いが、ポリエステル樹脂の色相及び熔融熱安定性等にエステル交換触媒が悪影響を及ぼす場合があるので、本発明のポリエステル樹脂を得るには、エステル化法が好ましい。

【0028】エステル化法の場合には、エステル化反応の温度は、例えばテレフタル酸とエチレングリコールを原料とする場合には、通常240~280℃の温度、0~3 kg/cm² Gの圧力下で1~10時間加熱撹拌し

て行われる。熔融重合は、エステル化により得られたポリエステルを低量体を触媒の存在下、更に昇温するとともに次第に減圧とし重縮合反応させる。この場合、熔融重合の温度は、例えばテレフタル酸とエチレングリコールを原料とする場合には、通常温度は250~290℃で、圧力は常圧から漸次減圧され、最終的には通常10~0.1 Torrである。触媒等は、例えば、上記したチタン化合物、リン化合物そしてチタン原子及びリン原子以外の他の金属化合物とを用いて、添加順序としては、リン化合物、チタン原子及びリン原子以外の他の金属化合物、そしてチタン化合物の順に添加するのが好ましく、リン化合物はスラリー調製槽か、エステル化またはエステル交換反応の初期に添加するのが好ましい。また、チタン原子及びリン原子以外の他の金属化合物は、エステル化またはエステル交換反応の後期または終了後に添加するのが好ましく、チタン化合物は、エステル化またはエステル交換反応終了後、重縮合反応の直前または初期の段階で添加して重合するのが好ましい。

【0029】また、本発明の効果を損なわない範囲で、他の公知のエステル化触媒、エステル交換触媒、重縮合触媒、核剤、無機充填剤、滑材、スリップ剤、アンチブロッキング剤、安定剤、帯電防止剤、防曇剤及び顔料などの各種添加剤などを必要量使用していてもよい。このようにして熔融重合で得られたポリエステル樹脂は、通常ストランド状に熔融押出して反応器より抜き出したのち、カッターによって粒状体(チップ)にカットされる。

【0030】また、本発明により得られたポリエステル樹脂は、必要に応じて固相重合することができる。固相重合は、熔融重合により得られたポリエステル粒状体(チップ)を加熱処理して、乾燥・結晶化し、引き続き融点以下の温度で、減圧下または不活性ガス気流下で重縮合反応させたもので、熔融重合に比べて重合温度が低い。ため、色調に優れたポリエステルを得ることができ、また、固相重合することにより、環状低量体量やアセトアルデヒドの量が低下するので好ましい。

【0031】具体的な固相重合の加熱処理としては、通常、乾燥状態の空素、アルゴン、二酸化炭素等の不活性ガス下または水蒸気下または水蒸気含有不活性ガス下で60℃~180℃の温度でポリエステル粒状体表面を結晶化させた後、減圧下または不活性ガス下で樹脂の粘着温度直下ないし80℃に低い温度で数十時間以下の範囲内で実施される。また固相重合にあたっては、ポリエステル粒状同士が膠着しないように、転動法、気体流動床法などの適当な方法で、ポリエステル粒状体を流動させながら行うのがよい。

【0032】更に、以上のようにして熔融重合または固相重合を経て得られたポリエステルは、水中加熱処理することにより触媒を失活させることができ、前記の通り成形時の熔融熱安定性を改良し、また環状低量体の副成

50

(6)

特開2001-114887

を低減することができる。この場合、水中加熱処理の条件として、例えば、60℃以上の水蒸気又は水蒸気含有ガスに30分以上接触させるか、又は40℃以上の水に10分以上浸漬させる方法で行うことができる。

【0033】これらの各製造工程は、回分式又は連続式のどちらでも良いが、製造コスト、色相及び結晶化速度などの点で連続式が好ましい。本発明のポリエステル樹脂の固有粘度は、好ましくは0.100~1.500 dl/gであり、より好ましくは0.500~0.900 dl/gである。固有粘度は用途に応じ、ポリエステル製造時の熔融重合及び必要ならばそれに引き続く結晶化及び固相重合の、温度および時間等の条件を調節することにより、調整することができる。熔融重合により固有粘度0.100~0.900 dl/gとし、さらに結晶化・固相重合によって固有粘度0.500~1.500 dl/gとすると、色相、重合速度及び現状低量体副成量などの点で好ましい。

【0034】なお、この場合の固有粘度とは、ポリエステルを凍結粉砕したのち、フェノール/テトラクロロエタン（重量比1/1）の混合溶媒に溶解して、濃度0.1、0.2、0.5、1 g/dlの溶液とし、各溶液の粘度をウベローデ型毛细粘度管にて温度30℃で測定し、定法により求めた値である。また、本発明のポリエステル樹脂のハンター色座標b値は、3未満であると成型品とした際に色調が良好なため好ましく、より好ましくは-10以上3未満、更に好ましくは-5~2、特に好ましくは-3~1である。

【0035】ハンター色座標b値が3以上であると、成型品とした場合の黄みが強すぎる傾向があり、また、-10未満であると、成型品とした場合の青みが強すぎる傾向がある。ハンター色座標b値の調整は、重合条件や添加する触媒系の種類により調整できるが、重合系に色材（染料）等を添加して調整することもできる。

【0036】

【実施例】以下、実施例により本発明を更に詳細に説明するが、以下の実施例に限定されるものではない。実施例における種々の測定法および評価法は以下の通りである。

＜原子の定量＞試料樹脂2.0 gを、硫酸存在下に常法により灰化、完全分解後、蒸留水にて100 mlに定容したものについて、ICP発光分光分析法により定量した。

【0037】＜固有粘度 η_1 ＞凍結粉砕した樹脂試料0.25 gを、フェノール/テトラクロロエタン（重量比1/1）の混合溶媒に、濃度cを1.0 g/dlとして、110℃で20分間で溶解させた後、ウベローデ型毛细粘度管を用いて、30℃で、原液との相対粘度 η_{rel} を測定し、この相対粘度 η_{rel} から比粘度 η_{sp}
$$\eta_{sp} = \eta_{rel} - 1$$
を求めこの比粘度（ η_{sp} ）と濃度cとの比 η_{sp}/c を求め、同じく濃度cを、0.5 g/d

1、0.2 g/dl、0.1 g/dlとしたときについてもそれぞれの比 η_{sp}/c を求め、これらの値より、濃度cを0に外挿したときの比 η_{sp}/c を固有粘度 η_1 （dl/g）として求めた。

【0038】＜固有粘度 η_2 ＞実施例及び比較例で得られた樹脂試料を、ESPEC社製IPH-201型イナートオープンで、窒素ガス流量50 L/min下、160℃で2時間加熱乾燥した後、210℃で10時間加熱処理した。得られた樹脂の固有粘度 η_2 を、上記固有粘度 η_1 と同様にして求めた。

【0039】＜固有粘度 η_3 ＞実施例及び比較例で得られた樹脂試料2.2 gを100 mlの三角フラスコに、純水80 ml及びマグネティックスピナーと共に入れ、オイルバス中で95℃で4時間加熱撹拌した後、ESPEC社製IPH-201型イナートオープンで、窒素ガス流量50 L/min下、160℃で2時間加熱乾燥した後、210℃で10時間加熱処理した。得られた樹脂の固有粘度 η_3 を、上記固有粘度 η_1 と同様にして求めた。

【0040】＜ハンター色座標b値＞樹脂試料を、内径36 mm×深さ15 mmの円柱状の粉体測色用セル（受光部は石英ガラス製）に摺り切りで充填し、日本電色工業株式会社製「ND-300A」型測色色差計を用いて、JIS Z 8730の参考1に記載されるLab表色系におけるハンターの色差式の色座標bを、反射法により測定セルの向きを90度ずつ回転させて4回測定した値の単純平均値として求めた。測定の際は、予め装置を電源投入後4時間以上放置して十分安定させて行った。

【0041】＜加熱熔融後のハンター色座標b値（b1）＞樹脂試料2.2 gを、内径22 mm、長さ200 mmの試験管中に投入し、1 mmHgの真空下160℃で2時間乾燥させた後、試験管内を窒素ガス流通下280℃で1時間加熱熔融させた後、樹脂を試験管底部からストランド状に抜き出して水冷、チップ化し、この樹脂のハンター色座標b値を前記した方法により求めた。

【0042】＜水中加熱後の加熱熔融後のハンター色座標b値（b2）＞樹脂試料2.2 gを100 mlの三角フラスコに、純水80 ml及びマグネティックスピナーと共に入れ、オイルバス中で95℃で4時間加熱撹拌したものを、内径22 mm、長さ200 mmの試験管中に投入し、1 mmHgの真空下160℃で2時間乾燥させた後、試験管内を窒素ガス流通下280℃で1時間加熱熔融させた後、樹脂を試験管底部からストランド状に抜き出して水冷、チップ化し、この樹脂のハンター色座標b値を前記した方法により求めた。

【0043】＜熔融安定性の改善効果の評価＞前記による加熱熔融後のハンター色座標b値（b1）と水中加熱後の加熱熔融後のハンター色座標b値（b2）の差を求めた。b1-b2の差が大きい程、水中加熱処理によ

(7)

特開2001-114687

る溶融熱安定性の改善効果が大きいことを示す。

実施例1

回分式反応槽内に、あらかじめテレフタル酸とエチレングリコールの無触媒直接エステル化反応により別途調製しておいたポリエステルオリゴマー（粒平均重合度＝6.9）156gを仕込み、反応槽内を窒素置換するとともに260℃に昇温した。1時間後、ポリエステルオリゴマーが溶融したところで、攪拌を開始し、エチルアシッドホスフェート、酢酸マグネシウム4水和物及びテトラ-*n*-ブチルチタネートを、この順序で、順次5分

間隔で、表1の量となるようにエチレングリコール溶液として添加した。
【0044】続いて、系内を260℃から280℃まで1時間20分で昇温するとともに、常圧から60分で減圧し、1mmHgに保持しつつ得られる固有粘度 η_1 が0.547となる時間溶融重合反応させ、得られた樹脂を反応槽の底部に設けた抜出口よりストランド状に抜き出し、水冷後、チップ状にカットし、約100gの固有粘度 η_1 が0.547dl/gの溶融重合ポリエステル樹脂を製造した。

【0045】ポリエステル樹脂の製造中に添加した化合物、得られたポリエステル樹脂中の原子の濃度（モル/トン）、固有粘度 η_1 、ハンター色座標b値、固有粘度 η_2 、固有粘度 η_3 、加熱溶融後のハンター色座標b値（b1）及び水中加熱後の加熱溶融後のハンター色座標b値（b2）を表1に示した。

実施例2～6、比較例4

実施例1において、各化合物の量を表1に示す原子の濃度（モル/トン）とした他は、同様な方法で溶融重合ポリエステル樹脂を製造した。

【0046】ポリエステル樹脂の製造中に添加した化合物、得られたポリエステル樹脂中の原子の濃度（モル/トン）、固有粘度 η_1 、ハンター色座標b値、固有粘度 η_2 、固有粘度 η_3 、加熱溶融後のハンター色座標b値（b1）及び水中加熱後の加熱溶融後のハンター色座標b値（b2）を表1に示した。

実施例7～8

実施例1において、エチルアシッドホスフェート、酢酸マグネシウム4水和物、二酸化ゲルマニウム及びテトラ-*n*-ブチルチタネートを、この順序で、順次5分間隔で、各化合物の量を表1に示す原子の濃度（モル/トン）となるようにエチレングリコール溶液として添加した他は、同様な方法で溶融重合ポリエステル樹脂を製造した。

【0047】ポリエステル樹脂の製造中に添加した化合物、得られたポリエステル樹脂中の原子の濃度（モル/トン）、固有粘度 η_1 、ハンター色座標b値、固有粘度 η_2 、固有粘度 η_3 、加熱溶融後のハンター色座標b値（b1）及び水中加熱後の加熱溶融後のハンター色座標b値（b2）を表1に示した。

実施例9

実施例7において、テトラ-*n*-ブチルチタネートを添加の5分後に色材を表1の量となるようにエチレングリコールスラリーとして添加した他は、同様な方法で溶融重合ポリエステル樹脂を製造した。

【0048】ポリエステル樹脂の製造中に添加した化合物、得られたポリエステル樹脂中の原子の濃度（モル/トン）、固有粘度 η_1 、ハンター色座標b値、固有粘度 η_2 、固有粘度 η_3 、加熱溶融後のハンター色座標b値（b1）及び水中加熱後の加熱溶融後のハンター色座標b値（b2）を表1に示した。

比較例1

実施例1において、テトラ-*n*-ブチルチタネート、酢酸マグネシウム4水和物及びエチルアシッドホスフェートを、この順序で、順次5分間隔で、各化合物の量を表1に示す原子の濃度（モル/トン）となるようにエチレングリコール溶液として添加した他は、同様な方法で溶融重合ポリエステル樹脂を製造した。

【0049】ポリエステル樹脂の製造中に添加した化合物、得られたポリエステル樹脂中の原子の濃度（モル/トン）、固有粘度 η_1 、ハンター色座標b値、固有粘度 η_2 、固有粘度 η_3 、加熱溶融後のハンター色座標b値（b1）及び水中加熱後の加熱溶融後のハンター色座標b値（b2）を表1に示した。

比較例2

実施例1において、テトラ-*n*-ブチルチタネートのみを添加した他は、同様な方法で溶融重合ポリエステル樹脂を製造した。

【0050】ポリエステル樹脂の製造中に添加した化合物、得られたポリエステル樹脂中の原子の濃度（モル/トン）、固有粘度 η_1 、ハンター色座標b値、固有粘度 η_2 、固有粘度 η_3 、加熱溶融後のハンター色座標b値（b1）及び水中加熱後の加熱溶融後のハンター色座標b値（b2）を表1に示した。

比較例3

実施例1において、亜リン酸、酢酸コバルト4水和物及びシュウ酸チタン酸カリウム2水和物を、この順序で、順次5分間隔で各化合物の量を表1に示す原子の濃度（モル/トン）となるようにエチレングリコール溶液として添加した他は、同様な方法で溶融重合ポリエステル樹脂を製造した。

【0051】ポリエステル樹脂の製造中に添加した化合物、得られたポリエステル樹脂中の原子の濃度（モル/トン）、固有粘度 η_1 、ハンター色座標b値、固有粘度 η_2 、固有粘度 η_3 、加熱溶融後のハンター色座標b値（b1）及び水中加熱後の加熱溶融後のハンター色座標b値（b2）を表1に示した。次に、本発明のポリエステル樹脂が水中加熱処理を行うことで、触媒が失活する性質を有するという効果をボトル成形評価として参考例で示す。なお、実施例及び比較例で得られた溶融重合ポ

(8)

特開2001-114887

リエステルは、ボトルを成形するために、参考例の記載の方法で固相重合を行い、固有粘度を大きくした。

【0052】参考例1

実施例1により得られた固有粘度0.547dl/gの溶融重合ポリエステルチップを、約160℃に保持された攪拌結晶化機内に滞留時間が約5分となるように連続的に供給して結晶化させ、イナートオープン（ESPEC社製「IPHH-201型」）中で、40リットル/分の窒素気流下160℃で4時間乾燥させた後、210℃で、固有粘度が0.75dl/gとなる時間加熱して固相重合させた。この固相重合ポリエステル樹脂チップ3kgを窒素気流下120℃に維持するとともに、別途5Lのステンレス容器に純水3Lを投入し攪拌しながら、95℃に加熱した。水温が95℃になったところで、前記120℃に維持してあった固相重合ポリエステル樹脂チップ3kgをこのステンレス容器の水中に投入し、その後4時間水中加熱処理を行った。尚、ステンレス容器から水が溢れず、かつポリエステル樹脂チップが完全に水中に隠れるように随時純水量の調節を行った。このようにして得られた水中加熱処理したポリエステル樹脂チップを用いて、以下に示すボトル成形評価を行い、ボトルの色調及び金型汚染性を評価した。評価結果は、ボトルの色調が無色良好：○であり、金型汚染性については、表面平滑であり、異常なし：○であり、良好であった。

【0053】なお、ボトル成形評価は、次のようにして行った。

<ボトル成形評価>得られたポリエステル樹脂チップを真空乾燥機にて130℃で10時間乾燥させた後、射出成形機（日精樹脂工業社製「FE-80S」）にて、シリンダー温度280℃、背圧 5×10^5 Pa、射出率45cc/秒、保圧力 30×10^5 Pa、金型温度20℃、成形サイクル約40秒で、外径29.0mm、高さ165mm、平均肉厚3.7mm、重量60gの試験官状の予備成形体（プリフォーム）を射出成形した。この予備成形体を、石英ヒーターを備えた近赤外線照射炉内

で70秒間加熱し、25秒間室温で放置した後、160℃に設定したブロー金型内に装入し、延伸ロッドで高さ方向に延伸しながら、ブロー圧力 7×10^5 Paで1秒間、更に 30×10^5 Paで40秒間ブロー成形、ヒートセットし、空冷することにより、外径約95mm、高さ約305mm、胴部平均肉厚約0.37mm、重量約60g、内容積約1.5リットルのボトルを500本成形し、得られた500本のボトルについて表面外観を日視観察して以下の基準で金型汚染性を評価した。

10 【0054】

【色調】

○：无色良好。

△：底部の肉厚部分などが若干黄色く見える。

×：ボトル全体が黄色く見え不可。

【金型汚染性】

○：表面平滑であり、異常なし。

【0055】

△：表面平滑性が若干劣るが、実用上問題なし。

20 ×：表面が荒れて粗面となり、異物の付着も認められる。

参考例2

参考例1において、水中加熱処理を行わない他は、同様に固有粘度0.75dl/gの固相重合ポリエステル樹脂チップを得た。該チップを用いてボトル成形評価を行った。評価結果は、ボトルの色調は△であり、また金型汚染性は△であった。

【0056】参考例3

参考例1において、実施例1により得られた溶融重合ポリエステルチップに代えて、比較例1により得られた固有粘度0.554dl/gの溶融重合ポリエステル樹脂チップを使用した他、参考例1と同様に水中加熱処理したポリエステル樹脂チップを得た。該チップを用いてボトル成形評価を行った。評価結果は、ボトルの色調は×であり、また金型汚染性は×であった。

【0057】

【表1】

(9)

特開2001-114887

表 1

	実施例 1	実施例 2	実施例 3	実施例 4	実施例 5	実施例 6	実施例 7	実施例 8	実施例 9
チタン化合物	TBT	TBT	TBT	TBT	TBT	TBT	TBT	TBT	TBT
チタン原子(Ti)(eq/N)	0.10	0.20	0.10	0.21	0.02	0.02	0.02	0.04	0.04
リン化合物	EAP	EAP	EAP	EAP	EAP	EAP	EAP	EAP	EAP
リン原子(P)(eq/N)	0.78	0.78	0.78	0.78	0.78	0.78	0.78	0.39	0.39
マグネシウム化合物	酢酸Mg	酢酸Mg	酢酸Mg	酢酸Mg	酢酸Mg	酢酸Mg	酢酸Mg	酢酸Mg	酢酸Mg
マグネシウム原子(Mg)(eq/N)	1.23	1.23	2.47	0.82	4.11	2.08	0.82	0.62	0.62
以外	-	-	-	-	-	-	GeO ₂	GeO ₂	GeO ₂
ケルマニウム化合物	-	-	-	-	-	-	0.14	0.14	0.14
ケルマニウム原子(Ge)(eq/N)	-	-	-	-	-	-	-	-	-
コバルト化合物	-	-	-	-	-	-	-	-	-
コバルト原子(Co)(eq/N)	-	-	-	-	-	-	-	-	-
化合物	-	-	-	-	-	-	-	-	-
色材	-	-	-	-	-	-	-	-	-
色材 質(ppm)	-	-	-	-	-	-	-	-	-
色材 量(ppm)	-	-	-	-	-	-	-	-	-
M' / T1 (モル/モル)	12.3	6.2	24.7	3.0	205.5	103.0	31.0	15.5	15.5
固有粘度 η_1	0.547	0.538	0.536	0.535	0.556	0.665	0.580	0.578	0.576
ハンター色座標 b 値	3.8	5.5	10.2	6.4	5.1	11.6	3.7	2.8	-1.2
固有粘度 η_2	0.559	0.560	0.592	0.694	0.666	0.714	0.694	0.648	0.642
固有粘度 η_3	0.551	0.550	0.563	0.672	0.649	0.700	0.641	0.603	0.598
$(\eta_1 - \eta_2) / (\eta_1 - \eta_3)$	0.33	0.55	0.48	0.86	0.88	0.71	0.54	0.37	0.33
加熱処理後のハンター色座標 b 値(b1)	4.9	5.9	11.3	7.5	7.8	14.6	4.2	3.8	0.2
水中加熱後のハンター色座標 b 値(b2)	4.1	5.2	10.7	7.3	7.6	14.0	3.8	3.0	-0.6
b ₁ - b ₂	0.8	0.7	0.6	0.2	0.2	0.6	0.4	0.9	0.8

[0058]

[表 2]

(10)

特開2001-114887

表1 (つづき)

		比較例 1	比較例 2	比較例 3	比較例 4
チタン化合物		TBT	TBT	PTO	TBT
チタン原子(Ti)(モル/トン)		1.09	0.10	0.12	0.02
チタン 以外の 化合物	リン化合物	EAP	—	H ₃ PO ₄	EAP
	リン原子(P)(モル/トン)	0.55	—	0.39	0.78
	マグネシウム化合物	酢酸Mg	—	—	酢酸Mg
	マグネシウム原子(Mg)(モル/トン)	2.18	—	—	6.17
	ゲルマニウム化合物	—	—	—	—
	ゲルマニウム原子(Ge)(モル/トン)	—	—	—	—
	コバルト化合物	—	—	酢酸Co	—
	コバルト原子(Co)(モル/トン)	—	—	0.54	—
色材 青(ppm)		—	—	—	—
赤(ppm)		—	—	—	—
M' / T1 (モル/モル)		2.0	—	—	308.5
固有粘度 η_i		0.554	0.690	0.536	0.557
ハンター色座標b値		14.3	3.4	-2.4	13.8
固有粘度 η_1		0.737	0.656	0.667	0.637
固有粘度 η_2		0.732	0.653	0.666	0.635
$(\eta_1 - \eta_2) / (\eta_1 - \eta_0)$		0.97	0.95	0.99	0.97
加熱溶融後のハンター色座標b値(b1)		17.5	5.8	2.4	17.0
水中加熱後の加熱溶融後のハンター色座標b値(b2)		17.6	5.9	2.4	17.1
$b_1 - b_2$		-0.1	-0.1	0.0	-0.1

【0059】表1中、TBTはテトラノープチルチタネート、PTOはシュウ酸チタン酸カリウム2水和物、EAPはエチルアシッドホスフェート、酢酸Mgは酢酸マグネシウム4水和物、酢酸Coは酢酸コバルト4水和物、色材の青はクラリアント社製ESTFOIL blue SRBL、色材の赤はクラリアント社製SAND PLAST RED Gを示す。

【0060】

【発明の効果】本発明のポリエステル樹脂は、チタン化合物を重縮合触媒として使用して重合するにもかかわらず、水中加熱処理を行うことで、触媒が失活する性質を有し、そのため再溶融成形時の熱安定性が改良され成形品の色調が良好なものとなり、また、成形時のポリエステル環状低量体の副成を低減できるため、金型汚れが少なく成形用途に好適である。

**This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning
Operations and is not part of the Official Record**

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

- ☐ **BLACK BORDERS**
- ☐ **IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES**
- ☐ **FADED TEXT OR DRAWING**
- ☐ **BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING**
- ☐ **SKEWED/SLANTED IMAGES**
- ☒ **COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS**
- ☐ **GRAY SCALE DOCUMENTS**
- ☒ **LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT**
- ☐ **REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY**
- ☐ **OTHER: _____**

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.